

Исследованные соединения I а, б нашли применение в качестве лигандов в реакциях комплексообразования с переходными металлами Co (II), Ni (II) и Cu (II).

1. Бородавко А.А., Косулина Т.П., Громачевская Е.В. Тез. докл. V международной школы-конференции по органической химии, 22-26 апреля, 2002, Екатеринбург-с.20.

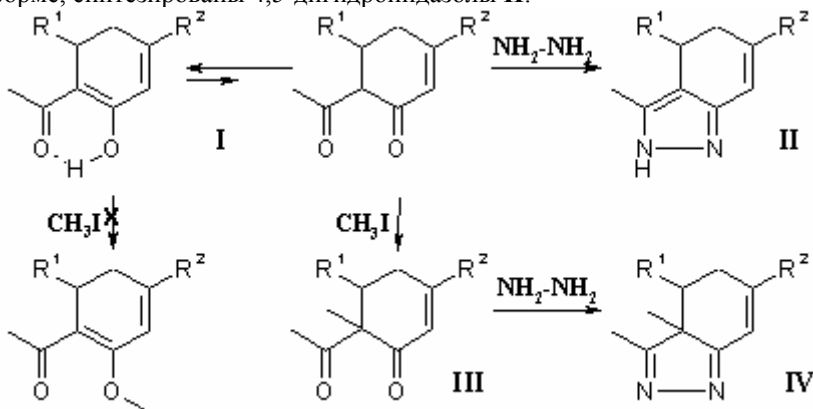
СИНТЕЗ НОВЫХ ПРОИЗВОДНЫХ ИНДАЗОЛА

Усова Е.С., Яблонская Е.К., Купченко О.О., Лысенко Л.И.

Кубанский государственный технологический университет,

Кубанский государственный университет, Краснодар

Развитие химии индазола за последние годы вызвано все большим применением его производных в качестве лекарственных препаратов различного спектра действия, красителей, люминесцентных и флуоресцентных веществ, инсектицидов и т.д. Ранее [1,2] нами на основе 6-ацетилциклогексенонов I, существующих преимущественно в енольной форме, синтезированы 4,5-дигидроиндазолы II.



Проведено метилирование циклогексенонов I избытком йодистого метила в системе ацетон - 50%-ый раствор КОН. Полученные спектральные данные однозначно свидетельствуют об образовании циклогексенонов III, алкилированных по 6 положению алицикла.

Синтезированные циклические 1,3-дикетоны III взаимодействуют с гидразингидратом при кипячении в этаноле в присутствии каталитических количеств уксусной кислоты, в результате реакции получены новые производные индазола IV.

Структуры всех синтезированных соединений доказаны ИК, УФ, и ЯМР ^1H спектроскопическими методами анализа.

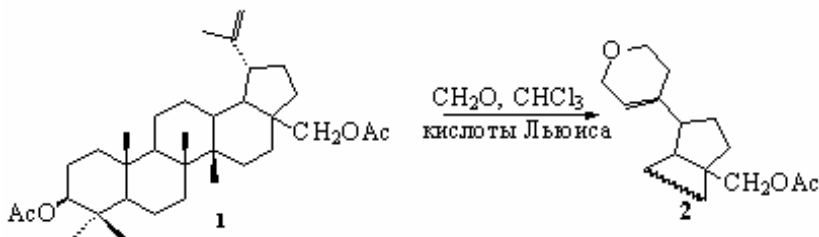
1. Л.И. Лысенко, Е.Р. Шпербер, Е.Б. Усова, Г.Д. Крапивин, Сб. науч. тр., Саратов, Научная книга, 2004, 167-169.
2. Е.Б. Усова, Л.И. Лысенко, В.Е. Заводник, Е.К. Яблонская, Г.Д. Крапивин, Изв. АН, Сер.хим., 2003, 1914-1919.

ТРАНСФОРМАЦИЯ ДИАЦЕТАТА БЕТУЛИНА ПО РЕАКЦИИ ПРИНСА В ПРИСУТСТВИИ КИСЛОТ ЛЬЮИСА

А.В.Рыбина, О.В.Китайкина, И.С.Шепелевич

Башкирский государственный университет, Уфа

Лупановые тритерпеноиды известны как соединения, обладающие широким спектром биологической активности и доступные для выделения из растительного сырья. В настоящее время проводятся интенсивные исследования в области функционализации и трансформации этих соединений. Одним из направлений является функционализация диацетата бетулина по изопропенильной группе с использованием реакции Принса.



Трансформацию диацетата бетулина **1** проводили в присутствии кислот Льюиса (SnCl₄, AlCl₃, ZnCl₂) при комнатной температуре. В результате было получено 5,6-дигидро-2Н-пиранильное производное **2**. В присутствии SnCl₄, выход соединения **2** составил 70%, и реакция протекала в течение часа. С AlCl₃ и ZnCl₂ выход **2** составил 55 и 40% с продолжительностью времени конденсации 24 и 33 часа.

Соединение **2** идентифицировано ЯМР, МСС и ИК-спектроскопиями.

ВЛИЯНИЕ ПРИРОДЫ АМИНОВ НА КОРРОЗИОННОЕ ПОВЕДЕНИЕ УГЛЕРОДИСТОЙ СТАЛИ В НЕЙТРАЛЬНЫХ СРЕДАХ

Грибков А.М., Пыльчикова Ю.Ю., Михайлов В.И., Скворцов В.Г.

Чувашский государственный педагогический университет, Чебоксары

Изучено влияние природы этаноламинов (ЭА) – моноэтаноламина HOCH₂CH₂NH₂ (МЭА), диэтаноламина (HOCH₂CH₂)₂NH (ДЭА), триэтаноламина (HOCH₂CH₂)₃N (ТЭА) и алифатических аминов (АА) – гексаметилендиамина H₂N(CH₂)₆NH₂ (ГМДА), этилендиамина H₂N(CH₂)₂NH₂